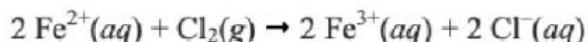


Kuis Kimia

11. Pada reaksi



yang bertindak sebagai oksidator adalah . . .

- | | |
|---------------------|------------------|
| A. Fe^{2+} | D. Cl^- |
| B. Cl_2 | E. Cl |
| C. Fe^{3+} | |

12. Pada reaksi: $3\text{Cu}(s) + 8\text{HNO}_3(aq) \rightarrow 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2(aq) + 4\text{H}_2\text{O}(l) + 2\text{NO}(g)$,

yang bertindak sebagai pereduksi adalah . . .

- A. Cu
 - B. HNO_3
 - C. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
 - D. H_2O
 - E. NO

13. Manakah yang merupakan reaksi redoks adalah...

- A. $\text{AgNO}_3(aq) + \text{NaCl}(s) \rightarrow \text{AgCl}(s) + \text{NaNO}_3(aq)$

B. $\text{ZnCO}_3(aq) \rightarrow \text{ZnO}(aq) + \text{CO}_2(g)$

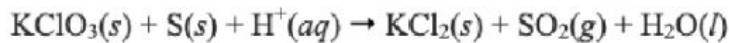
C. $\text{BaCl}_2(aq) + \text{H}_2\text{SO}_4(aq) \rightarrow \text{BaSO}_4(aq) + 2\text{HCl}(aq)$

D. $\text{CuO}(s) + 2\text{HCl}(aq) \rightarrow \text{CuCl}_2(s) + \text{H}_2\text{O}(l)$

E. $\text{H}_2(g) + \text{Cl}_2(g) \rightarrow 2\text{HCl}(aq)$

14. Pembakaran kembang api merupakan suatu peristiwa reaksi redoks yang

persamaan reaksinya dapat ditulis sebagai berikut:



Zat yang berperan sebagai oksidator adalah...

- A. KClO_3
 - B. S
 - C. H^+
 - D. KCl_2
 - E. SO_2

15. Reaksi yang atomnya mengalami penurunan bilangan oksidasi adalah...

- A. $\text{SO}_3^{2-}(aq) \rightarrow \text{SO}_4^{2-}(aq)$ D. $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4(aq) \rightarrow \text{CO}_2(g)$
B. $\text{CO}(g) \rightarrow \text{CO}_3^{2-}(aq)$ E. $\text{Ca}(s) \rightarrow \text{Ca}^{2+}(aq)$
C. $\text{SO}_4^{2-}(aq) \rightarrow \text{SO}_3^{2-}(aq)$

16. Pada reaksi $4\text{HCl}(aq) + \text{MnO}_2(s) \rightarrow \text{Cl}_2(g) + 2\text{H}_2\text{O}(l) + \text{MnCl}_2(aq)$, zat yang direduksi adalah... **oksidator**

- A. MnO_2
 - B. HCl
 - C. Cl_2
 - D. H_2O
 - E. MnCl_2

17. Oksidator yang melepaskan lima elektron adalah...

- A. $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}(aq) \rightarrow 2\text{Cr}^{2+}(aq)$ D. $\text{MnO}_4^-(aq) \rightarrow \text{Mn}^{2+}(aq)$
 B. $\text{NO}_3^-(aq) \rightarrow \text{NO}_2(g)$ E. $\text{SO}_4^{2-}(aq) \rightarrow \text{SO}_2(g)$
 C. $\text{Cl}_2(g) \rightarrow 2\text{Cl}^-(aq)$

18. Diantara reaksi berikut yang tergolong reaksi autoredoks adalah...

- A. $2\text{SO}_2(g) + \text{O}_2(g) \rightarrow 2\text{SO}_3(g)$
 - B. $2\text{FeCl}_3(s) + \text{H}_2\text{S}(g) \rightarrow 2\text{FeCl}_2(aq) + 2\text{HCl}(aq) + \text{S}(s)$
 - C. $2\text{Cl}_2(g) + 2\text{H}_2\text{O}(l) \rightarrow 2\text{HClO}(aq) + 2\text{HCl}(aq)$
 - D. $\text{SO}_2(g) + 2\text{H}_2\text{S}(g) \rightarrow 3\text{S}_2(s) + 2\text{H}_2\text{O}(l)$
 - E. $\text{Zn}(s) + 2\text{HCl}(aq) \rightarrow \text{ZnCl}_2(s) + \text{H}_2(g)$

19. Nama senyawa CuSO_4 ialah...

- A. Tembaga sulfida
 - B. Tembaga(II) sulfida
 - C. Tembaga(IV) sulfat
 - D. Tembaga(II) sulfat
 - E. Tembaga sulfat

20. Rumus kimia untuk aluminium sulfat adalah...